

lul, stannumul, titanul, stibiumul, bismuthul, plumbul, cuprumul, uraniumul, molybdenul, vanadiumul, tungstenul, tantalul, mercurul, argintul, aurul, platinul, osmiumul, iridiumul, rhodiumul, palladiumul, rutheniumul.

ЦЕНЕРАЛИТЬЦІ АСЪПРА ОXIDILOR.

Se дъ нѣме де oxidî компъшилор вѣнарїї формацїї прїн комбинацїеа злї метал кз oxigenul.

Oxidi se divise în patre clase, adicъ:

1° Oxidi basiçi;

2° Oxidi acidi (acidi metalici);

3° Oxidi indiferençi;

4. Oxidi salini.

Oxidi basiçi, ce fac parte din metalele secçiei întia, сѣ proprietatea de a neutralisa acidi, de a înverzi siropul de violete, de a întoarce iar în albastru tinctura de tьrnesol rositъ prin acidi, шї de a face съ treakъ în rosъ inkis coloarea cea galbenъ de кзркзма.

Oxidi acidi аѣ proprietătile acidelor, neutralise vasele, formъ кз dînsеле сърсрї, шї ромешк adesea tinctura de tьrnesol.

Oxidi indiferençi sînt aceia ce нѣ se combinъ ниçi кз acidi, ниçi кз vasele. Bi-oxidi de bariumу, de calcium, de manganesу, de strontiumу, etc., sînt oxidi indiferençi.

Oxidi salini sînt aceia ce rezultъ din combinaçiea a doi oxidî аї ачелзїаш метал; злїл fonkçionind ка acid, шї алзїл ка vase: аша, oxidul rosъ de manganesу Mn^3O^4 poate fi privit ка o combinaçie de $Mn^2O^3 + MnO$; într'acest cas, Mn^2O^3 are rolъ de acid: miniumul Pb^2O^3 este зн oxidu salinu, format prin combinaçiea лї PbO^2 (acidu plumbicу) кз PbO ; oxidul de ferу marnetik Fe^3O^4 poate fi reprezentat prin $Fe^2O^3 + FeO$; sesqui-oxidul de ferу fonkçionе ачлчї ка зн acid.

Акçїеа кълдзрї асѣпра oxidilor. — Oxidi metalelor secçiei а 6-а перд oxigenul лор шї се редзк prin акçїеа кълдзрї.